

(4)

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2003-109599

(43)Date of publication of application : 11.04.2003

(51)Int.CL.

H01M 4/62
H01M 4/02
H01M 4/58
H01M 10/40

(21)Application number : 2001-382109

(71)Applicant : TOSHIBA CORP
TOSHIBA ELECTRONIC
ENGINEERING CORP

(22)Date of filing : 14.12.2001

(72)Inventor : OYA YASUMASA
SAKAI AKIRA
TANAKA HIROMASA
AMAMIYA KAZUKI
TAKEUCHI HAJIME
SHIRAKAWA YASUHIRO
ENDO SHOTA

(30)Priority

Priority number : 2000399229

Priority date : 27.12.2000

Priority country : JP

2001203796

04.07.2001

JP

2001228443

27.07.2001

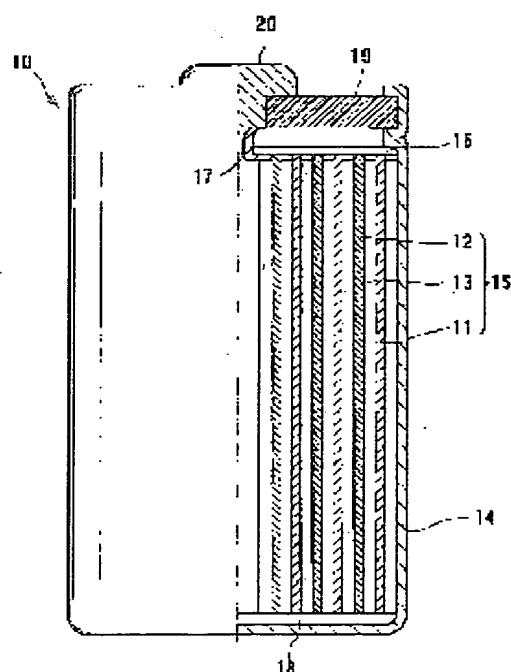
JP

(54) POSITIVE ELECTRODE ACTIVE MATERIAL, AND NONAQUEOUS ELECTROLYTE SECONDARY BATTERY USING THE SAME

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a positive electrode active material of which, filling density to a positive electrode is enabled to heighten, enabled to improve discharge rate property by reducing impedance of the electrode, and to provide a nonaqueous electrolyte secondary cell.

SOLUTION: A positive electrode active material is characterized by a mother active material on the surface of which, either oxide particles or carbon particles with average particle diameter of 1 μm or less are adhered. It is preferable that the mass of oxide particles adhered to the mother active material is 0.001–2% of the mass of the mother active material.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開2003-109599

(P2003-109599A)

(43)公開日 平成15年4月11日 (2003.4.11)

(51) Int.Cl.⁷

H 01 M
4/62
4/02
4/58
10/40

識別記号

F I

H 01 M
4/62
4/02
4/58
10/40

テヤコト⁷ (参考)

Z 5 H 0 2 9
C 5 H 0 5 0
Z

審査請求 未請求 請求項の数10 ○ L (全 12 頁)

(21)出願番号 特願2001-382109(P2001-382109)
(22)出願日 平成13年12月14日 (2001.12.14)
(31)優先権主張番号 特願2000-399229(P2000-399229)
(32)優先日 平成12年12月27日 (2000.12.27)
(33)優先権主張国 日本 (JP)
(31)優先権主張番号 特願2001-203796(P2001-203796)
(32)優先日 平成13年7月4日 (2001.7.4)
(33)優先権主張国 日本 (JP)
(31)優先権主張番号 特願2001-228443(P2001-228443)
(32)優先日 平成13年7月27日 (2001.7.27)
(33)優先権主張国 日本 (JP)

(71)出願人 000003078
株式会社東芝
東京都港区芝浦一丁目1番1号
(71)出願人 000221339
東芝電子エンジニアリング株式会社
神奈川県横浜市磯子区新杉田町8番地
(72)発明者 大屋 淳正
神奈川県横浜市磯子区新杉田町8番地 東
芝電子エンジニアリング株式会社内
(74)代理人 100078765
弁理士 波多野 久 (外1名)

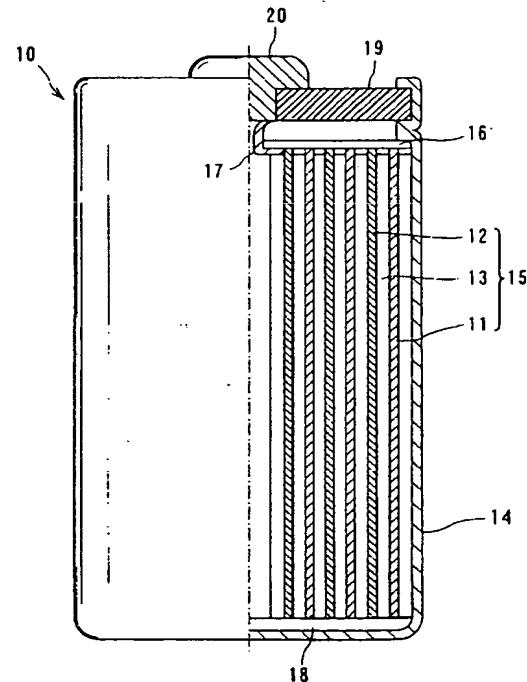
最終頁に続く

(54)【発明の名称】 正極活物質およびそれを用いた非水電解液二次電池

(57)【要約】

【課題】正極への充填密度を高めることができ、電極のインピーダンスを低下させて電池の放電レート特性を向上させることができ正極活物質および非水電解液二次電池を提供する。

【解決手段】母体活物質表面に、平均粒径が1μm以下の酸化物粒子およびカーボン粒子の少なくとも一方が付着していることを特徴とする正極活物質である。また、前記母体活物質表面に付着している酸化物粒子の質量が前記母体活物質の質量の0.001~2%であることが好ましい。



化物粒子が、 SiO_2 , SnO_2 , Al_2O_3 , TiO_2 , MgO , Fe_2O_3 , Bi_2O_3 , Sb_2O_3 および ZrO_2 から選択される少なくとも1種の酸化物粒子であることを特徴とする請求項9記載の非水電解液二次電池。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は正極活物質およびそれを用いた非水電解液二次電池に係り、特に正極への充填密度を高めることが可能であり、電極のインピーダンスを低下させて電池の放電レート特性を向上させることができ可能な正極活物質および非水電解液二次電池に関する。

【0002】

【従来の技術】近年、比較的に安全な負極材料が開発され、さらに分解電圧を高めた非水電解液の開発が進み、高電圧の非水電解液二次電池が実用化されている。特に、リチウムイオンを用いた二次電池は、放電電位が高く、かつ軽量でエネルギー密度が高いという優れた特長から、携帯電話器、ノート型パソコンコンピュータ、カメラ一体型ビデオなどの機器電源としてその需要が急速に拡大している。

【0003】このリチウムイオン二次電池は、リチウムイオンを可逆的に吸収・放出可能な活物質を含む正極および炭素負極と、リチウム塩を非水溶媒に溶解した非水電解液とから構成されている。

【0004】上記リチウムイオン二次電池の正極活物質としては、例えば LiCoO_2 などのリチウムコバルト複合酸化物、 LiNiO_2 などのリチウムニッケル複合酸化物、 LiMn_2O_4 などのリチウムマンガン複合酸化物などの金属酸化物が一般に用いられる。

【0005】上記二次電池用の正極としては、一般的に Li 含有遷移金属複合酸化物から成る正極活物質と導電材と結着材(バインダー)との混合体を、集電体としての Al 板上に塗布・乾燥した後に圧着して形成された正極が用いられている。

【0006】そして、上記二次電池の単位体積あたりの充放電容量を高めるためには、上記活物質、フィラー、結着材等を含む正極活物質層の仕上り密度を増大させる必要がある。そこで、従来から活物質層の密度を高めるために、正極活物質層(正極膜)を形成した後に、プレス圧延操作を実施して正極膜を圧密し、その密度を高める方法が採用されている。

【0007】

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、従来の正極活物質をプレス圧延操作によって圧密化しても、ある程度の密度には到達できるが、未だに不十分な状態であった。すなわち正極活物質層を高密度化すべくプレス圧力を増加させても、ある一定圧力を超えると、それ以上の高密度は得られなくなるため、二次電池として十分

【特許請求の範囲】

【請求項1】母体活物質表面に平均粒径が $1\text{ }\mu\text{m}$ 以下の酸化物粒子およびカーボン粒子の少なくとも一方が付着していることを特徴とする正極活物質。

【請求項2】前記母体活物質表面に付着している酸化物粒子の質量が前記母体活物質の質量の0.001~2%であることを特徴とする請求項1記載の正極活物質。

【請求項3】前記母体活物質表面に付着している酸化物粒子が Si , Sn , Al , Ti , Mg , Fe , Bi , Sb および Zr から選択される少なくとも1種の元素の酸化物粒子であることを特徴とする請求項1記載の正極活物質。

【請求項4】前記母体活物質表面に付着している酸化物粒子が、 SiO_2 , SnO_2 , Al_2O_3 , TiO_2 , MgO , Fe_2O_3 , Bi_2O_3 , Sb_2O_3 および ZrO_2 から選択される少なくとも1種の酸化物粒子であることを特徴とする請求項1記載の正極活物質。

【請求項5】前記母体活物質表面に付着しているカーボン粒子の質量が前記母体活物質の質量に対して0.01~10%であることを特徴とする請求項1記載の正極活物質。

【請求項6】前記母体活物質が一般式： Li_xMyO_z

(式中、Mは遷移金属から選ばれる少なくとも1種の元素を示し、x, yおよびzはそれぞれ $0.8 \leq x \leq 1.15$ 、 $0.8 \leq y \leq 2.2$ 、 $1.5 \leq z \leq 5$ を満足する)で表わされる Li 含有遷移金属複合酸化物であることを特徴とする請求項1記載の正極活物質。

【請求項7】前記母体活物質が一般式： Li_xMyO_2

(式中、Mは遷移金属から選ばれる少なくとも1種の元素を示し、xおよびyはそれぞれ $0.8 \leq x \leq 1.15$ 、 $0.8 \leq y \leq 1.1$ を満足する)で表わされる Li 含有遷移金属複合酸化物であることを特徴とする請求項1記載の正極活物質。

【請求項8】前記母体活物質が一般式： Li_xMyO_4

(式中、Mは遷移金属から選ばれる少なくとも1種の元素を示し、xおよびyはそれぞれ $0.8 \leq x \leq 1.1$ 、 $1.8 \leq y \leq 2.2$ を満足する)で表わされる Li 含有遷移金属複合酸化物であることを特徴とする請求項1記載の正極活物質。

【請求項9】母体活物質表面に、平均粒径が $1\text{ }\mu\text{m}$ 以下の酸化物粒子およびカーボン粒子の少なくとも一方が付着している正極活物質を含有する正極と、前記正極とセパレータを介して配置された負極と、前記正極、前記セパレータおよび前記負極を収納する電池容器と、前記電池容器内に充填された非水電解液とを具備することを特徴とする非水電解液二次電池。

【請求項10】前記母体活物質表面に付着している酸

な充放電容量が得られないという問題点があった。

【0008】また、高プレス圧力による圧延操作によって、活物質層の表面のみは高密度化されるが、表面から離れた集電体の近傍では十分な密度が得られず、いずれにしても電池の充放電容量および放電レート特性が不十分となる問題点があった。

【0009】また、アルコキシド法などにより正極活物質表面に薄膜状(層状)の酸化物層を形成した正極を使用した二次電池も提案されている。しかしながら、このような薄膜を有する活物質においては、電池反応に伴うLiイオンの移動が酸化物層によって阻害されるため、電池特性が低下する問題点もあった。

【0010】一方、近年になって、ノート型パソコン、携帯型情報端末(PDA)、携帯電話などが急速に普及し、モバイルコンピューティング化が進行している。それに伴って、多機能化する携帯用電子機器などの長時間稼動を可能にすることが望まれており、上記携帯用電子機器をはじめとする各種電子機器の電源として用いられる二次電池に対しては、より小型で高容量化を実現することが技術課題となっている。

【0011】本発明は上記課題を解決するためになされたものであり、特に正極への充填密度を高めることができあり、電極のインピーダンスを低下させて電池の放電レート特性を向上させることができ可能な正極活物質および非水電解液二次電池を提供することを目的とする。

【0012】

【課題を解決するための手段】上記目的を達成するため、本発明者らは種々の組成の活物質に各種付着物としての粒子を付着させて正極活物質を調製して、その粒子の種類、付着量、粒径が圧密性に及ぼす影響を比較検討した。その結果、母体活物質表面に微細な酸化物粒子またはカーボン粒子を付着させて正極活物質としたときに活物質の充填特性を大幅に改善できるという知見を得た。具体的には、母体活物質表面にBi, Sb, Si, Al, Snなどの特定の元素の酸化物粒子を付着させて正極活物質としたとき、活物質相互間の摩擦力が大幅に減少して流動性が高まり、高圧力での圧延操作により、従来より高密度な正極膜が得られ、結果的に充放電特性および容量に優れた二次電池が得られるという知見を得た。

【0013】また、Li含有遷移金属複合酸化物から成る母体活物質表面に汎用カーボンブラック、導電性カーボンブラック、アセチレンブラックなどのカーボン粒子を付着させて正極活物質としたとき、正極活物質粒子間の導電性が向上し、従来の正極活物質層で導電性を高めるために必要とされていたフィラー量を低減させることができになり、正極活物質層の密度を高め放電容量を改善することが可能になった。

【0014】さらに、活物質相互間の摩擦力が大幅に減少して流動性が高まり、高圧力での圧延操作により、從

来より高密度な正極膜が得られ、結果的に充放電特性および容量に優れた二次電池が得られるという知見を得た。

【0015】また上記のように酸化物粒子およびカーボン粒子の少なくとも一方を付着させた正極活物質をプレス圧延することにより、正極膜の深さ方向について活物質密度が一定である正極膜が得られ、正電極のインピーダンスが低下することにより、二次電池の低温特性および放電レート特性が向上するという知見を得た。本発明は、これらの知見に基づいて完成されたものである。

【0016】すなわち本発明に係る正極活物質は、母体活物質表面に、平均粒径が $1\text{ }\mu\text{m}$ 以下の微細な酸化物粒子およびカーボン粒子の少なくとも一方が付着していることを特徴とする。

【0017】また、前記母体活物質表面に付着している酸化物粒子がSi, Sn, Al, Ti, Mg, Fe, Bi, SbおよびZrから選択される少なくとも1種の元素の酸化物粒子であることが好ましい。

【0018】また母体活物質表面に付着している酸化物粒子が、 SiO_2 , SnO_2 , Al_2O_3 , TiO_2 , MgO , Fe_2O_3 および ZrO_2 から選択される少なくとも1種の酸化物粒子であることが好ましい。

【0019】さらに、前記母体活物質表面に付着している酸化物粒子の質量が前記母体活物質の質量の0.001~2%であることが好ましい。

【0020】また、前記母体活物質表面に付着しているカーボン粒子の質量が前記母体活物質の質量に対して0.001~10%であることが好ましい。

【0021】本発明に係る正極活物質の母体となる活物質の組成は特に限定されるものではないが、一般式： Li_xMyO_z (1)

(式中、Mは遷移金属から選ばれる少なくとも1種の元素を示し、x, yおよびzはそれぞれ $0.8 \leq x \leq 1.15$ 、 $0.8 \leq y \leq 2.2$ 、 $1.5 \leq z \leq 5$ を満足する)で表わされるLi含有遷移金属複合酸化物であることが望ましい。

【0022】

特に一般式： Li_xMyO_2 (2)

(式中、Mは遷移金属から選ばれる少なくとも1種の元素を示し、xおよびyはそれぞれ $0.8 \leq x \leq 1.15$ 、 $0.8 \leq y \leq 1.1$ を満足する)で表わされるLi含有遷移金属複合酸化物も好適に使用できる。

【0023】

また、一般式： Li_xMyO_4 (3)

(式中、Mは遷移金属から選ばれる少なくとも1種の元素を示し、xおよびyはそれぞれ $0.8 \leq x \leq 1.15$ 、 $1.8 \leq y \leq 2.2$ を満足する)で表わされるLi含有遷移金属複合酸化物も好適に使用できる。

【0024】上記(1)~(3)式で表されるLi含有遷移金属複合酸化物において、M元素としてはCo, Ni

i, Mn, Fe, Vなどの各種の遷移金属を用いることができる。特にM元素の少なくとも一部としてCoを用いることが効果的である。

【0025】また、M元素としてCoおよびNiから選ばれる少なくとも1種の元素を用いることも有効である。このようなLi含有Co複合酸化物は、電池容量などの点からも好ましい正極活物質であるということができる。

【0026】またM成分の一部を遷移金属以外の他の金属成分で置換することも有効である。

【0027】上記(1), (2)式において、xの値は0.8~1.15の範囲、yの値は0.85~1.1の範囲、zの値は1.5~5とする。一方、上記(3)式において、xの値は0.8~1.1の範囲、yの値は1.8~2.2の範囲とする。x, yおよびzの値が上記した範囲を外れると、いずれの場合にも十分な電池容量が得られない。x/y比は1以上とすることが好ましい。x/y<1であると十分な結晶性が得られず、サイクル特性や電池容量が低下する。

【0028】また、上記母体活物質表面に付着されるSi, Sn, Al, Ti, Fe, Bi, Sb, Mg, Zrなどの元素の酸化物粒子、好ましくは、 SiO_2 , SnO_2 , Al_2O_3 , TiO_2 , Fe_2O_3 , Bi_2O_3 , Sb_2O_3 , MgO および ZrO_2 から選択される酸化物粒子または複合酸化物粒子は、正極活物質粒子同士の摩擦力を低減する作用を有し、正極活物質を集電体にプレス圧着する際の流動性を高めて、高密度の正極活物質層を形成するために用いられる。

【0029】また、上記母体活物質表面に付着されるカーボン粒子としては、汎用のカーボンブラックの他、導電性カーボンブラック、アセチレンブラックや親水性カーボンブラック、グラファイトが好適に使用できる。特に、通常は疎水性であるカーボンブラックに対して表面改質処理を実施して形成した親水性カーボンブラックは、水溶液への分散性が大幅に向かっているため、特に分散媒として水を使用する場合に有効である。

【0030】上記カーボン粒子は、活物質粒子間の導電性を改善するとともに、正極活物質粒子同士の摩擦力を低減する作用を有し、正極活物質を集電体にプレス圧着する際の流動性を高めて、高密度の正極活物質層を形成するために用いられる。

【0031】特に上記母体活物質表面に付着させる酸化物粒子またはカーボン粒子の平均粒径を1μm以下とすることにより、前記摩擦力の低減効果および高密度化の効果をより高めることができる。上記付着させる酸化物粒子またはカーボン粒子の平均粒径は0.1μm以下とすることがより好ましい。

【0032】なお、平均粒径(一次粒子径)が1μmを超えるような粗大な酸化物粒子またはカーボン粒子を使用すると、上記効果を得るためにには大量の酸化物粒子ま

たはカーボン粒子を付着させる必要があり、電池反応の主体となるLi含有遷移金属複合酸化物の充填密度が相対的に低下して高い電池特性を発揮する正極が得られない。

【0033】本発明において上記酸化物粒子またはカーボン粒子の平均粒径は、SEM観察で捉えた任意の活物質の表面について、EPMAで同定した表面に付着した酸化物粒子またはカーボン粒子10個の粒径を、SEM像から測定して求めた平均値とする。

【0034】また、母体活物質表面に付着させている酸化物粒子の質量は母体活物質の質量の0.001~2%であることが好ましい。この付着量が0.001%未満の場合は、前記摩擦低減効果および圧密効果が得られない。一方、付着量が2%を超えるように過剰になると相対的に活物質質量が低下して電池特性が低下してしまう。そのため、付着量は上記範囲に規定されるが、0.005~1%の範囲が好ましく、さらには0.006~0.5%の範囲がより好ましい。

【0035】また、母体活物質表面に付着させるカーボン粒子の質量は母体活物質の質量の0.001~10%であることが好ましい。この付着量が0.001%未満の場合は、前記導電性の改善効果、摩擦低減効果および圧密効果が得られない。一方、付着量が10%を超えるように過剰になると相対的に活物質質量が低下して電池特性が低下してしまう。そのため、付着量は上記範囲に規定されるが、0.01~8%の範囲が好ましく、さらには0.01~3%の範囲がより好ましい。

【0036】また、上記母体活物質の製造方法としては、特に限定されるものではないが、例えば、コバルト化合物およびリチウム化合物、もしくはコバルト化合物、マンガン化合物、鉄化合物、およびアルミニウム化合物から選ばれる1種以上の化合物とコバルト化合物とリチウム化合物からなる混合物を、コバルトと前記置換元素Mとの合量に対するリチウムの原子比Li/(Ni+M)が仕込み時のモル比で1.0~1.2の範囲になるように配合し、この混合物を空気気流中において680℃~1100℃の温度範囲に保持する熱処理を施すことにより、上記特性を有する正極活物質を収率よく製造することが可能になる。

【0037】上記仕込み時のモル比としては、好ましくは1.02~1.15である。また、より好ましい熱処理温度は、800℃~1000℃の範囲である。なお、熱処理工程においては、400℃~950℃の範囲内で段階的に昇温する2段階以上の熱処理操作を実施してもよい。

【0038】なお上記コバルト化合物としては、例えば酸化コバルト、炭酸コバルト、硝酸コバルト、水酸化コバルト、硫酸コバルト、塩化コバルト等が好適に使用できる。

【0039】また上記リチウム化合物としては、例え

ば、水酸化リチウム、酸化リチウム、炭酸リチウム、硝酸リチウム、ハロゲン化リチウム等を用いることができる。

【0040】また、上記ニッケル化合物としては、例えば水酸化ニッケル、炭酸ニッケル、硝酸ニッケル等を用いることができる。

【0041】さらに上記マンガン化合物としては、例えば電解マンガン(EMD)または化学調製マンガン(CMD)などの二酸化マンガン、オキシ水酸化マンガン、炭酸マンガン、硝酸マンガン等を用いることができる。

【0042】また上記鉄化合物としては、酸化鉄、水酸化鉄、炭酸鉄、硝酸鉄等が使用できる。

【0043】また、上記アルミニウム化合物としては、例えば、酸化アルミニウム、水和アルミナ、水酸化アルミニウム、硝酸アルミニウム等を用いることができる。

【0044】さらに、前記熱処理工程は、外気導入機構を備えた電気炉、あるいは開放型のブッシャー炉などの連続炉を使用して実施することができる。また、前記熱処理は、1時間～20時間実施するとよい。なお、前記熱処理中に焼成炉に導入する気体としては、空気に限らず、必要に応じて酸素気流を導入して複合酸化物活物質の生成効率を高めることもできる。

【0045】また、上記のように合成した正極活物質を母体とし、その表面に酸化物粒子およびカーボン粒子の少なくとも一方を付着する操作は以下の手順で行うことができる。すなわち、上記のように調製した母体活物質を水中に分散させて分散液を調製する一方、所定の微細な平均粒径を有する粒子の分散液を調製する。そして母体活物質分散液に対して所定量の粒子分散液を投入して均一に攪拌し、この攪拌した分散液を濃縮乾燥することにより、母体活物質表面に粒子が一体に付着した正極活物質が得られる。

【0046】なお、上記のように母体活物質粒子および粒子の分散液をそれぞれ調製し、その分散液同士を混合することが均一な分散性を実現する上で好ましいが、母体活物質粒子および付着用粒子のいずれか一方または両方を分散液状にせずに、乾式で混合することも可能である。

【0047】また、上記のように合成した正極活物質を母体とし、その表面にカーボン粒子を付着する操作を、以下の処理方法に従って実施してもよい。すなわち、水または有機溶剤から成る分散媒中に正極活物質粒子とカーボン粒子とを分散させて分散液を調製する湿式分散工程と、得られた分散液から分散媒を揮散させて正極活物質粒子表面にカーボン粒子を付着させる乾燥工程とを備える製法も適用できる。

【0048】上記処理方法において、前記乾燥工程が、流動乾燥法、スプレー乾燥法、減圧乾燥法および加熱乾燥法のいずれかの乾燥法に基づいて実施することが好ましい。

【0049】本発明に係る非水電解液二次電池は、上記のように調製した正極活物質および導電助剤をバインダーとともに混合・加圧成形して保持した正極と、負極活物質を有する負極とを、セパレータおよび非水電解液を介して電池缶内に対向するように配置して構成される。

【0050】ここで上記導電助剤としては、例えばアセチレンブラック、カーボンブラック、黒鉛等が使用される。また、バインダーとしては、例えばポリテロラフルオロエチレン(PTFE)、ポリフッ化ビニリデン(PVDF)、エチレン-プロピレンジエン共重合体(EPDPM)、スチレン-ブタジエンゴム(SBR)等を使用することができる。

【0051】また、上記正極は、例えば前記正極活物質およびバインダーを適当な溶媒中に懸濁せしめ、この懸濁物を集電体に塗布・乾燥した後にプレス圧着することにより製作される。ここで上記集電体としては、例えば、アルミニウム箔、ステンレス鋼箔、ニッケル箔等を用いることが好ましい。

【0052】一方、負極の活物質としては、例えばリチウムイオンを吸収・放出する炭素物質やカルコゲン化合物を含む物質や軽金属から成る活物質を使用することができる。特にリチウムイオンを吸収・放出する炭素物質またはカルコゲン化合物を含む負極を使用することにより、二次電池のサイクル寿命などの電池特性が向上するため、特に好ましい。

【0053】ここで上記リチウムイオンを吸収・放出する炭素物質としては、例えばコークス、炭酸繊維、熱分解気相炭素物質、黒鉛、樹脂焼成体、メソフェーズピッチ系炭素繊維(MCF)またはメソフェーズ球状カーボンの焼成体等が使用される。特に、重質油を温度250℃以上で黒鉛化した液晶状のメソフェーズピッチ系炭素繊維、メソフェーズ球状カーボンを用いることにより、電池の電極容量を高めることができる。

【0054】また前記炭素物質は、特に示差熱分析で700℃以上に、より好ましくは800℃以上に発熱ピークを有し、X線回折(XRD)による黒鉛構造の(101)回折ピーク(P_{101})と(100)回折ピーク(P_{100})との強度比 P_{101}/P_{100} が0.7～2.2の範囲内にあることが望ましい。このような回折ピークの強度比を有する炭素物質を含む負極は、リチウムイオンの急速な吸収・放出が可能であるため、特に急速充放電を指向する前記正極活物質を含む正極との組合せが有効である。

【0055】さらに前記リチウムイオンを吸収・放出するカルコゲン化合物としては、二硫化チタン(TiS₂)、二硫化モリブデン(MoS₂)、セレン化ニオブ(NbSe₂)等を使用することができる。このようなカルコゲン化合物を負極に用いると、二次電池の電圧は低下するものの負極の容量が増加するため、二次電池

の容量が向上する。さらに負極内でのリチウムイオンの拡散速度が大きくなるため、特に本発明で使用する正極活物質との組合せが有効である。

【0056】また、負極に用いる軽金属としては、アルミニウム、アルミニウム合金、マグネシウム合金、リチウム金属、リチウム合金などが例示できる。

【0057】さらに、リチウムイオンを吸着・放出する活物質を含む負極は、例えば前記負極活物質および接着剤を適当な溶媒に懸濁し、この懸濁物を集電体に塗布し、乾燥した後にプレス圧着することにより製作される。上記集電体としては、例えば銅箔、ステンレス箔、ニッケル箔などから形成したもの要用いる。

【0058】またバインダーとしては例えばポリテトラフルオロエチレン(PTFE)、ポリふつ化ビニリデン(PVDF)、エチレン-プロピレンジエン共重合体(EPD)、スチレン-ブタジエンゴム(SBR)、カルボキシメチルセルロース(CMC)等を使用することができます。

【0059】また上記セパレータは、例えば合成樹脂製不織布、ポリエチレン多孔質フィルム、ポリプロピレン多孔質フィルム等から形成される。

【0060】非水電解液としては、非水溶媒に電解質(リチウム塩)を溶解させた溶液が使用される。

【0061】非水溶媒としては、例えばエチレンカーボネート(EC)、プロピレンカーボネート(PC)等の環状カーボネートやジメチルカーボネート(DMC)、メチルエチルカーボネート(MEC)、ジエチルカーボネート(DEC)等の鎖状カーボネートやジメトキシエタン(DME)、ジエトキシエタン(DEE)、エトキシメトキシエタン等の鎖状エーテルやテトラヒドロフラン(THF)、2-メチルテトラヒドロフラン(2-MeTHF)等の環状エーテルやクラウンエーテル、 γ -ブチロラクトン(γ -BL)等の脂肪酸エステルやアセトニトリル(AN)等の窒素化合物やスルホラン(SL)やジメチルスルホキシド(DMSO)等の硫化物を例示できる。

【0062】上記非水溶媒は単独で使用しても、2種以上混合した混合溶媒として使用してもよい。特に、EC、PC、 γ -BLから選ばれる少なくとも1種からなる物や、EC、PC、 γ -BLから選ばれる少なくとも1種とDMC、MEC、DEC、DME、DEE、THF、2-MeTHF、ANから選ばれる少なくとも1種とからなる混合溶媒を用いることが望ましい。

【0063】また、負極に前記リチウムイオンを吸着・放出する炭素物質を含む負極活物質を用いる場合に、負極を備える二次電池のサイクル寿命を向上させる観点から、ECとPCと γ -BL、ECとPCとMEC、ECとPCとDEC、ECとPCとDEE、ECとAN、ECとMEC、PCとDMC、PCとDEC、またはECとDECとからなる混合溶媒を用いることが特に好まし

い。

【0064】電解液としては、例えば過塩素酸リチウム(LiClO₄)、六ふつ化リン酸リチウム(LiPF₆)、ほうふつ化リチウム(LiBF₄)、六ふつ化砒素リチウム(LiAsF₆)、トリフルオロメタスルfonyl酸リチウム(LiCF₃SO₃)、ビストリフルオロメチルスルfonylilimidリチウム[LiN(CF₃SO₂)₂]等のリチウム塩が例示できる。特に、LiPF₆、LiBF₄、LiN(CF₃SO₂)₂を用いると導電性や安全性が向上するため望ましい。さらにLiBF₄を含有する系は正極活物質の表面を保護する機能を有するため、特に好ましい。

【0065】これらの電解液の非水溶媒に対する溶解量は0.1~3.0モル/1の範囲に設定することが望ましい。電解液濃度が3.0モル/1を超える高リチウム塩濃度では、正極活物質と電解液との反応が高温度域で活発となり、本発明の目的から逸脱することになるからである。

【0066】上記構成に係る正極活物質およびそれを用いた非水電解液二次電池によれば、母体活物質表面に酸化物粒子およびカーボン粒子の少なくとも一方を付着させて正極活物質としているため、活物質相互間の摩擦力が大幅に減少して流動性が高まり、高圧力での圧延操作により、従来より高密度な正極膜が得られ、結果的に充放電特性および容量に優れた二次電池を実現することができる。

【0067】特にカーボン粒子を付着させて正極活物質とした場合には、活物質間の導電バスが十分に確保され電極膜のインピーダンスが低下するため、放電レート特性が大幅に改善される。

【0068】

【発明の実施の形態】次に本発明の実施形態について以下に示す実施例を参照して、より具体的に説明する。なお、本発明は下記の実施例に限定されるものではなく、本発明の要旨および請求の範囲に記載された要素によって規定される範囲を逸脱しない範囲において適宜変更して実施することができる。

【0069】実施例1~21および比較例1~7

下記に示すような手順に従って、図1に示すような各実施例および比較例に係る非水電解液二次電池(リチウムイオン二次電池)を作製し、その特性を比較評価した。

【0070】〔正極活物質の調製〕実施例1~15、20として表1左欄に示す組成となるように酸化コバルト粉末、炭酸リチウム粉末等を配合して原料混合体を調製し、この原料混合体を空気雰囲気中で温度900°Cで5時間焼成することにより母体活物質となる複合酸化物を合成した。得られた複合酸化物をCuK α 線による粉末X線回折法により測定したところ、LiCoO₂の回折パターンとほぼ一致した。

【0071】一方、実施例16~17、21として表1

左欄に示す組成となるように水酸化ニッケル、炭酸リチウム粉末等を配合して原料混合体を調製し、この原料混合体を酸素雰囲気中で温度700℃で10時間焼成することにより母体活物質となる複合酸化物を合成した。得られた複合酸化物をCuK α 線による粉末X線回折法により測定したところ、LiNi_{0.8}Co_{0.2}O₂の回折パターンとほぼ一致した。

【0072】一方、実施例18として表1左欄に示す組成となるように水酸化ニッケル、酸化コバルト粉末、炭酸リチウム粉末等を配合して原料混合体を調製し、この原料混合体を酸素雰囲気中で温度700℃で10時間焼成することにより母体活物質となる複合酸化物を合成した。得られた複合酸化物をCuK α 線による粉末X線回折法により測定したところ、LiNi_{0.8}Co_{0.2}O₂の回折パターンとほぼ一致した。

【0073】一方、実施例19として表1左欄に示す組成となるように酸化マンガン粉末、水酸化リチウム粉末等を配合して原料混合体を調製し、この原料混合体を空気雰囲気中で温度800℃で10時間焼成することにより母体活物質となる複合酸化物を合成した。得られた複合酸化物をCuK α 線による粉末X線回折法により測定したところ、LiMn₂O₄の回折パターンとほぼ一致した。

【0074】この複合酸化物を純水中に分散せしめて活物質分散液を調製する一方、表1に示す平均粒径を有する各酸化物粒子および/またはカーボン粒子を分散させて各種酸化物分散液を調製した。次に、活物質分散液に対して表1に示す付着量となるように酸化物分散液および/またはカーボン分散液を投入し、均一に混合した各分散液を調製した後に、各分散液を濃縮乾燥することにより、母体活物質粒子表面に酸化物粒子および/またはカーボン粒子が付着した各実施例に係る正極活物質を製造した。

【0075】一方、平均粒径が50μmと粗大な酸化物粒子(SiO₂)を2.5質量%付着させた点以外は実施例1と同様に処理して比較例1に係る正極活物質を調製した。

【0076】一方、前記実施例1において調製した母体活物質に酸化物粒子を付着させないままの正極活物質を比較例2に係る正極活物質として用意した。

【0077】また、前記実施例18において調製した母体活物質に酸化物粒子を付着させないままの正極活物質を比較例3に係る正極活物質として用意した。

【0078】一方、平均粒径が2μmと粗大な酸化物粒子(SiO₂)を付着させた点以外は実施例1と同様に処理して比較例4に係る正極活物質を調製した。

【0079】一方、実施例1、実施例16および実施例19で調製した母体活物質に対して、特開2000-306584号で示すアルコキシド法を使用して、母体活物質表面にそれぞれSiO₂被膜、Al₂O₃被膜また

はTiO₂被膜を形成することにより、比較例5~7に係る正極活物質をそれぞれ調製した。

【0080】なお上記アルコキシド法は、ディップキュア法とも称され、金属成分をアルコールに溶解した金属アルコキシド溶液を母体活物質表面にコーティングした後に熱処理する方法である。

【0081】得られた各正極物質を走査型電子顕微鏡(SEM)を用いて観察した結果を図2および図3に示す。図2は酸化物粒子を付着させていない比較例2に係る正極活物質の粒子構造を示しており、母体活物質表面に活物質自身の2~3の破片が付着している状態が示されている。

【0082】一方、図3は実施例1に係る正極活物質の粒子構造を示すものであり、平均粒径が0.08μmの微細なSiO₂酸化物粒子がLiCoO₂活物質粒子表面に均一に付着している状態が確認できる。

【0083】なお、母体活物質表面に付着した酸化物粒子の同定・定量装置としては、高速電子線束を物質表面に照射した際に放出される特性X線の波長によって元素の定量分析を行うX線マイクロアナライザー(EPMA)が用いられる。

【0084】〔正極電極の作製〕次に、得られた各複合酸化物を正極活物質として用い、この正極活物質90質量%と導電剤としてグラファイト6質量%と結着剤としてポリフッ化ビニリデン4質量%とを混合して正極合剤を調製した。この正極合剤をN-メチル-2-ピロリドンに分散させてスラリー状とし、これをアルミニウム箔に塗布し、乾燥させた。これをローラープレス機で圧縮成形した。得られた圧縮成形体を所定のサイズに裁断することによって、シート状の正極12を得た。

【0085】〔負極の作製〕次に、炭素材料93質量%と結着剤としてポリフッ化ビニリデン7質量%とを混合して負極合剤を調製した。この負極合剤を用いる以外は、正極と同様にしてシート状の負極11を作製した。

【0086】〔正電極膜密度の測定〕上記のように調製した各実施例および比較例用の正極12において、電極膜の密度および活物質の密度を測定した。上記電極膜密度は、電極膜の体積に対する電極膜の重量の比として測定した。また、活物質密度は電極膜の体積に対する電極膜内に含有されるLiCoO₂、LiNi_{0.8}Co_{0.2}などのLi含有遷移金属複合酸化物(母体活物質)の重量の比として測定した。測定結果を表1に示す。

【0087】〔電池の組立〕上記のように調製した負極11と各正極12とを使用して図1に示す構造を有する各実施例および比較例に係る非水電解液二次電池としてのリチウムイオン二次電池10をそれぞれ作製した。

【0088】すなわち、各リチウムイオン二次電池10において、ステンレスからなる有底円筒状の電池容器14は底部に絶縁体18が配置されている。電極群15は、前記電池容器14に収納されている。前記電極群1

5は、正極12、セパレータ13および負極11をこの順序で積層した帯状物を前記負極11が外側に位置するように渦巻き状に巻回した構造に形成されている。上記電極群15を構成する正極12および負極11の長さは、電池容器14に収納可能な最大の長さとする。すなわち、使用する電池容器で得られる最大の容量が得られるように電極の長さを設定する。これにより、活物質密度が高い電極膜を正極に用いた電池において、大きな放電容量が得られる。

【0089】前記セパレータ13は例えば不織布、ポリプロピレン多孔質フィルムから形成される。前記電池容器14内には、電解液が収容されている。中央部が開口された絶縁封口板19は、前記電池容器14の上部開口部に配置され、かつ上部開口部付近を内部にかしめ加工することにより前記絶縁封口板19は電池容器14に液密に固定されている。正極端子20は、前記絶縁封口板19の中央に嵌め合されている。正極リード17の一端は、前記正極12に、他端は前記正極端子20にそれぞれ接続されている。前記負極11は、図示しない負極リードを介して負極端子である電池容器14に接続されている。

*ードを介して負極端子である電池容器14に接続されている。

【0090】【電池の評価】上記のように調製した各実施例および比較例に係るリチウムイオン二次電池について、下記に示すような手順で放電レート特性を測定した。すなわち、放電電流値は、1Cと4Cの二通りとし、1Cでの放電容量Cap(1C)と4Cでの放電容量Cap(4C)の比を測定した。なお、Cは放電率で、時間率(h)の逆数、つまり $C = 1/h$ で表される。なお基準放電電流は、公称容量を定めた時間率(h)で除したものであり、例えば、1Cは、公称容量を1時間で放電させるための放電率である。ここでは、便宜的に、1時間で放電を終了する放電電流を1Cとした。よって、4Cは1Cの放電電流の4倍の電流値である。各電池の放電レート特性の測定結果を下記表1に示す。

【0091】

【表1】

試料No	母体活物質組成	付着粒子		電極膜密度 (g/cm ³)	活物質密度 (g/cm ³)	電池容量 (mAh)	放電レート特性 Cap(4C)/Cap(1C) (%)
		種類	平均粒径 (μm)				
実施例1	LiCoO ₂	SiO ₂	0.08	0.01	3.6	3.2	1820 85
実施例2	LiCoO ₂	Al ₂ O ₃	0.05	0.01	3.4	3.1	1740 80
実施例3	LiCoO ₂	SnO ₂	0.08	0.05	3.4	3.2	1810 82
実施例4	LiCoO ₂	TiO ₂	0.04	0.08	3.5	3.3	1830 80
実施例5	LiCoO ₂	MgO	0.06	0.01	3.3	3.1	1750 81
実施例6	LiCoO ₂	ZrO ₂	0.005	0.02	3.5	3.3	1860 83
実施例7	LiCoO ₂	Fe ₂ O ₃	0.05	0.03	3.5	3.3	1850 84
実施例8	LiCoO ₂	SiO ₂	1.0	0.01	3.2	2.9	1830 80
実施例9	LiCoO ₂	SiO ₂	0.05	2.1	3.4	3.0	1890 85
実施例10	LiCoO ₂	Bi ₂ O ₃	0.05	0.1	3.7	3.1	1880 83
実施例11	LiCoO ₂	Bi ₂ O ₃	0.01	0.01	3.4	3.2	1890 84
実施例12	LiCoO ₂	Sb ₂ O ₃	0.02	0.1	3.7	3.4	1920 86
実施例13	LiCoO ₂	Sb ₂ O ₃	0.01	0.01	3.6	3.3	1900 85
実施例14	LiCoO ₂	SnO ₂	0.01	0.01	3.7	3.4	1880 85
実施例15	LiCoO ₂	MgAl ₂ O ₄	0.1	0.01	3.6	3.2	1850 83
実施例16	LiNiO ₂	SiO ₂	0.05	0.01	3.3	3.1	2050 85
実施例17	LiNiO ₂	Al ₂ O ₃	0.05	0.01	3.3	3.1	2040 84
実施例18	LiNi _{0.8} Co _{0.2} O ₂	SiO ₂	0.04	0.008	3.6	3.2	2080 84
実施例19	LiMn ₂ O ₄	SiO ₂	0.02	0.05	3.5	3.1	1420 80
実施例20	LiCoO ₂	SiO ₂ + カーボンブラック	0.08 0.02	0.01 0.01	3.5	3.3	1850 84
実施例21	LiNiO ₂	Al ₂ O ₃ + カーボンブラック	0.05 0.04	0.01 0.4	3.3	3.1	1990 80
比較例1	LiCoO ₂	SiO ₂	50	2.5	3.4	2.8	1575 40
比較例2	LiCoO ₂	なし	—	—	3.2	2.9	1630 75
比較例3	LiNi _{0.8} Co _{0.2} O ₂	なし	—	—	3.0	2.8	1600 74
比較例4	LiCoO ₂	SiO ₂	2	0.01	3.4	2.8	1610 70
比較例5	LiCoO ₂	SiO ₂ 被膜	—	3.0	3.2	2.8	1550 35
比較例6	LiNiO ₂	Al ₂ O ₃ 被膜	—	0.3	3.3	3.1	1830 81
比較例7	LiMn ₂ O ₄	TiO ₂ 被膜	—	0.03	3.5	2.9	1280 62

【0092】上記表1に示す結果から明らかなように、正極活物質母体表面に、所定量の酸化物粒子やカーボン

粒子を付着させた正極活物質を用いた各実施例に係るリチウムイオン二次電池においては、酸化物粒子を付着し

ない比較例2、3に係る二次電池と比較して、電極膜密度が上昇しているため、膜の単位体積当たりの電池容量を高めることができなり、それに対応して電池中により多量の正極活物質を充填することが可能になるため、二次電池を高容量化することができた。

【0093】特に実施例10～13から明らかなように、酸化物粒子として、 $B_{12}O_3$ 粒子および Sb_2O_3 粒子を付着させた場合において、高い活物質密度と電池容量とが得られ、放電レート特性も優れることが判明した。

【0094】また、酸化物粒子は絶縁体であるが、その付着量が適正な範囲であれば、電極中の導電パスが十分に確保されるため、酸化物粒子の添加によるインピーダンスの増加を招くことは少ない。さらに酸化物粒子の付着によって正極活物質の流動性が高まり、圧延操作によって均一な膜組織が得られ、電極膜密度が均一化し、電極膜全体のインピーダンスが低下するため、酸化物粒子を付着しないものと比較して、電池の放電レート特性が改善されることが判明した。

【0095】一方、実施例9および比較例1に示すように酸化物粒子の付着量が2質量%を超えるように過大になると、絶縁体としての酸化物粒子がLiイオンの移動の際の障壁となり、導電パスが十分に確保されないため、インピーダンスの上昇を招き、放電レート特性が悪化することが判明した。

【0096】また、比較例5～7のように、アルコキシド法などにより正極活物質表面に薄膜状(層状)の酸化物層を形成した正極を使用した二次電池においては、電池反応に伴うLiイオンの移動が酸化物層によって阻害されるため、電池特性が低下することが確認できた。

【0097】特に、アルコキシド法によって母体活物質表面に酸化物被膜をコーティングした比較例5～7の場合には、本発明とコーティング量を同等とした場合よりもさらに容量が低下し、レート特性も悪化してしまう。このため、コーティング量が多い場合には大幅な容量低下とレート特性の悪化が観察される。またコーティング量が少ない場合においても、その量に比例して容量が低下するとともに、母体活物質表面が均一に被覆されたためレート特性が若干悪化してしまう。

【0098】次に活物質表面にカーボン粒子を付着させた実施形態について以下に示す実施例を参照して、より具体的に説明する。

【0099】実施例101～109および比較例101～103

下記に示すような手順に従って、図1に示すような各実施例および比較例に係る非水電解液二次電池(リチウムイオン二次電池)を作製し、その特性を比較評価した。

【0100】[正極活物質の調製] 実施例101～103として表2左欄に示す組成となるように酸化コバルト粉末、炭酸リチウム粉末等を配合して原料混合体を調製

し、この原料混合体を空気雰囲気中で温度900℃で5時間焼成することにより母体活物質となる複合酸化物を合成した。得られた複合酸化物をCuK α 線による粉末X線回折法により測定したところ、 $LiCoO_2$ の回折パターンとほぼ一致した。

【0101】一方、実施例104～106として表2左欄に示す組成となるように水酸化ニッケル、炭酸リチウム粉末等を配合して原料混合体を調製し、この原料混合体を空気雰囲気中で温度700℃で10時間焼成することにより母体活物質となる複合酸化物を合成した。得られた複合酸化物をCuK α 線による粉末X線回折法により測定したところ、 $LiNiO_2$ の回折パターンとほぼ一致した。

【0102】一方、実施例107～109として表2左欄に示す組成となるように酸化マンガン粉末、水酸化リチウム粉末等を配合して原料混合体を調製し、この原料混合体を空気雰囲気中で温度800℃で10時間焼成することにより母体活物質となる複合酸化物を合成した。得られた複合酸化物をCuK α 線による粉末X線回折法により測定したところ、 $LiMn_2O_4$ の回折パターンとほぼ一致した。

【0103】この複合酸化物を純水中に分散せしめて活物質分散液を調製する一方、表2に示す平均粒径を有する各カーボン粒子を分散させて各種カーボン分散液を調製した。次に、活物質分散液に対して表2に示す付着量となるようにカーボン分散液を投入し、均一に混合した各分散液を調製した後に、各分散液を濃縮乾燥することにより、母体活物質粒子表面にカーボン粒子が付着した各実施例に係る正極活物質を製造した。

【0104】一方、カーボン粒子を付着させない点以外は実施例101と同様に処理して比較例101に係る正極活物質を調製した。

【0105】一方、前記実施例104において調製した母体活物質にカーボン粒子を付着させないままの正極活物質を比較例102に係る正極活物質として用意した。

【0106】また、前記実施例107において調製した母体活物質にカーボン粒子を付着させないままの正極活物質を比較例103に係る正極活物質として用意した。

【0107】[正極電極の作製] 次に、上記各実施例および比較例の複合酸化物を正極活物質として用い、正極活物質：炭素導電材：結着材=90：6：4の比率になるように導電材と結着材の量を調整して正極合材を調製した。また、カーボン付着量が6%を超える場合には付着量をXとしたときに正極活物質：炭素導電材：結着材=90：X：4の比率になるように調整した。炭素導電材としてはグラファイトを用いる一方、結着材としてポリフッ化ビニリデンを用いた。この正極合剤をN-メチル-2-ピロリドンに分散させてスラリー状とし、これをアルミニウム箔に塗布し、乾燥させた。これをローラープレス機で圧縮成形した。得られた圧縮成形体を所定

17

のサイズに裁断することによって、図1に示すようなシート状の正極12を得た。

【0108】〔負極の作製〕次に、炭素材料93質量%と接着剤(バインダー)としてのポリフッ化ビニリデン7質量%とを混合して負極合剤を調製した。この負極合剤を用いる以外は、正極と同様にしてシート状の負極11を作製した。

【0109】〔正電極膜のインピーダンスおよび密度の測定〕上記のように調製した各実施例および比較例用の正極12において、電極膜のインピーダンス、密度および活物質の密度を測定した。上記電極膜密度は、電極膜の体積に対する電極膜の重量の比として測定した。また、活物質密度は電極膜の体積に対する電極膜内に含有されるLiCoO₂、LiNiO₂などのLi含有遷移金属複合酸化物(母体活物質)の重量の比として測定した。測定結果を表2に示す。

【0110】〔電池の組立〕上記のように調製した負極11と各正極12とを使用して図1に示す構造を有する各実施例および比較例に係る非水電解液二次電池としてのリチウムイオン二次電池10をそれぞれ作製した。

【0111】〔電池の評価〕上記のように調製した各実施例および比較例に係るリチウムイオン二次電池について、下記に示すような手順で放電レート特性を測定した。すなわち、放電電流値は、1Cと4Cの二通りとし、1Cでの放電容量Cap(1C)と4Cでの放電容量Cap(4C)の比を測定した。なお、Cは放電率で、時間率(h)の逆数、つまりC=1/hで表される。なお基準放電電流は、公称容量を定めた時間率

(h)で除したものであり、例えば、1Cは、公称容量を1時間で放電させるための放電率である。ここでは、便宜的に、1時間で放電を終了する放電電流を1Cとした。よって、4Cは1Cの放電電流の4倍の電流値である。各電池の放電レート特性の測定結果を下記表2に示す。

【0112】

【表2】

10

20

30

40

【0113】上記表2に示す結果から明らかなように、正極活物質母体表面に、所定量のカーボン粒子を付着させた正極活物質を用いた各実施例に係るリチウムイオン二次電池においては、カーボン粒子を付着しない比較例101、102、103に係る二次電池と比較して、電極膜密度が上昇しているため、膜の単位体積当りの電池容量を高めることができになり、それに対応して電池中により多量の正極活物質を充填することができるため、二次電池を高容量化することができた。

【0114】また、カーボン粒子を付着させた活物質で形成した正極においては、電極中の導電バスが十分に確保されているため、電極膜のインピーダンスが効果的に低下する。

【0115】さらにカーボン粒子の付着によって正極活物質の流動性が高まり、圧延操作によって均一な膜組織

50

試料No.	母体活物質組成	付着カーボン粒子	種類	一次粒径 (μm)	付着量 (質量%)	正極インピーダンス ダシス (Ω)	電極膜密度 (g/cm ³)	活物質密度 (g/cm ³)	電池容量 (mAh)	放電レート特性 Cap(4C)/Cap(1C) (%)
実施例101	LiCoO ₂	カーボンブラック	0.05	3	0.64	3.4	3.1	1750	80	80
実施例102	LiCoO ₂	カーボンブラック	0.03	0.2	0.62	3.5	3.3	1840	82	82
実施例103	LiCoO ₂	カーボンブラック	0.05	11.0(過多)	2.7	2.5	2.1	1160	54	54
実施例104	LiNiO ₂	カーボンブラック	0.08	5	0.99	3.4	3.1	1925	75	75
実施例105	LiNiO ₂	カーボンブラック	0.02	0.4	0.72	3.5	3.2	1982	78	78
実施例106	LiNiO ₂	カーボンブラック	0.1	1	0.86	3.6	3.2	1968	74	74
実施例107	LiMn ₂ O ₄	カーボンブラック	0.04	0.05	1.15	3.2	3.1	1410	74	74
実施例108	LiMn ₂ O ₄	カーボンブラック	0.09	8	1.24	2.7	2.4	1385	70	70
実施例109	LiMn ₂ O ₄	カーボンブラック	1.2	2	1.6	3.1	2.9	1250	68	68
比較例101	LiCoO ₂	なし	-	-	1.1	3.2	2.9	1610	70	70
比較例102	LiNiO ₂	なし	-	-	1.35	3.1	2.9	1850	65	65
比較例103	LiMn ₂ O ₄	なし	-	-	1.42	3.2	2.9	1300	68	68

が得られ、電極膜密度が均一化し、電極膜全体のインピーダンスが相乗的に低下するため、カーボン粒子を付着しないものと比較して、電池の放電レート特性が改善されることが判明した。

【0116】一方、実施例103に示すようにカーボン粒子の付着量が10質量%を越えるよう過大になると、電解液の保持が十分に確保されないため、インピーダンスの上昇を招き、放電レート特性が悪化することが判明した。

【0117】

【発明の効果】以上説明の通り、本発明に係る正極活物質および非水電解液二次電池によれば、母体活物質表面に酸化物粒子およびカーボン粒子の少なくとも一方を付着させて正極活物質としているため、活物質相互間の摩擦力が大幅に減少して流動性が高まり、高圧力での圧延操作により、従来より高密度な正極膜が得られ、結果的に充放電特性および容量に優れた二次電池を実現することが可能になる。

【0118】特にカーボン粒子を付着させて正極活物質とした場合には、活物質間の導電パスが十分に確保され電極膜のインピーダンスが低下するため、放電レート特性が大幅に改善される。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明に係る非水電解液二次電池としてのリチウムイオン二次電池の構造を示す断面図。

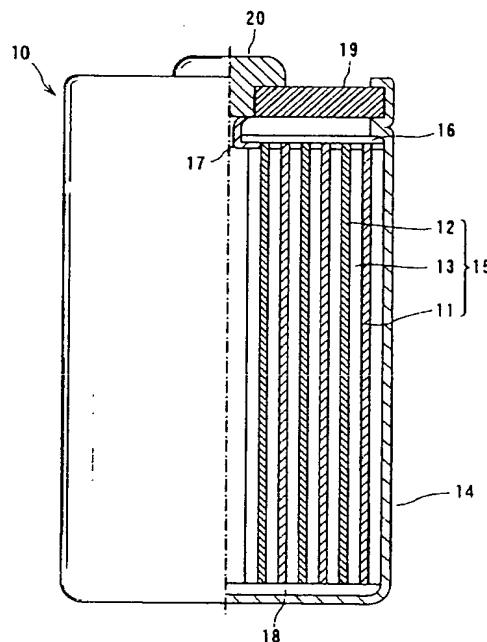
【図2】酸化物粒子を付着させる前の母体活物質の粒子構造を示す、走査型電子顕微鏡(SEM)による説明図。

【図3】母体活物質表面に酸化物粒子を付着させた本発明に係る正極活物質の一実施例を示す、走査型電子顕微鏡(SEM)による説明図。

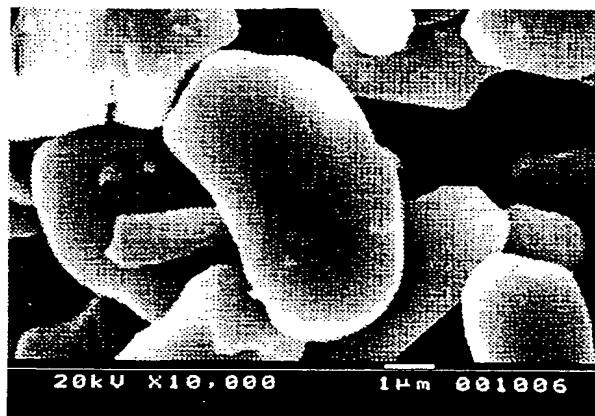
【符号の説明】

- 10 非水電解液二次電池(リチウムイオン二次電池)
- 11 負極
- 12 正極
- 13 セパレータ
- 14 電池容器
- 15 電極群
- 16 絶縁紙
- 17 正極リード
- 18 絶縁体
- 19 絶縁封口板
- 20 正極端子

【図1】

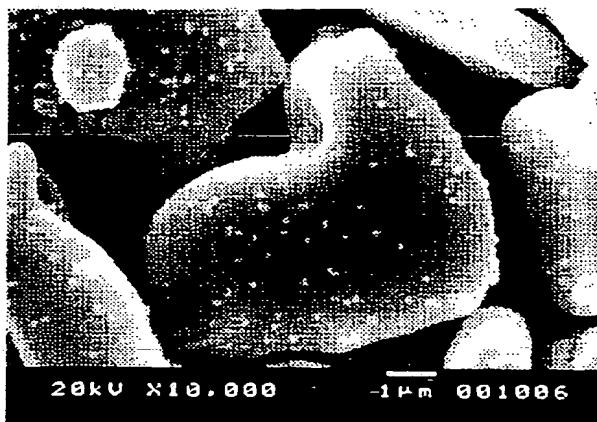


【図2】



酸化物粒子 付着前

【図3】

酸化物粒子(SiO₂, 平均粒径80nm)付着後

フロントページの続き

(72) 発明者 酒井 亮
神奈川県横浜市磯子区新杉田町8番地 株式会社東芝横浜事業所内

(72) 発明者 田中 弘真
神奈川県横浜市磯子区新杉田町8番地 株式会社東芝横浜事業所内

(72) 発明者 雨宮 一樹
神奈川県横浜市磯子区新杉田町8番地 株式会社東芝横浜事業所内

(72) 発明者 竹内 肇
神奈川県横浜市磯子区新杉田町8番地 株式会社東芝横浜事業所内

(72) 発明者 白川 康博
神奈川県横浜市磯子区新杉田町8番地 株式会社東芝横浜事業所内

(72) 発明者 遠藤 昌太
神奈川県横浜市磯子区新杉田町8番地 株式会社東芝横浜事業所内

F ターム(参考) 5H029 AJ02 AJ03 AK03 AL04 AL06
AL07 AL12 AM02 AM03 AM04
AM05 AM07 BJ02 BJ14 CJ22
DJ08 DJ16 EJ04 EJ05 EJ12
HJ01 HJ02 HJ05
5H050 AA02 AA08 BA16 BA17 CA07
CA08 CA09 CB05 CB07 CB08
CB12 DA02 DA09 EA08 EA12
EA23 FA05 FA17 GA22 HA01
HA02 HA05